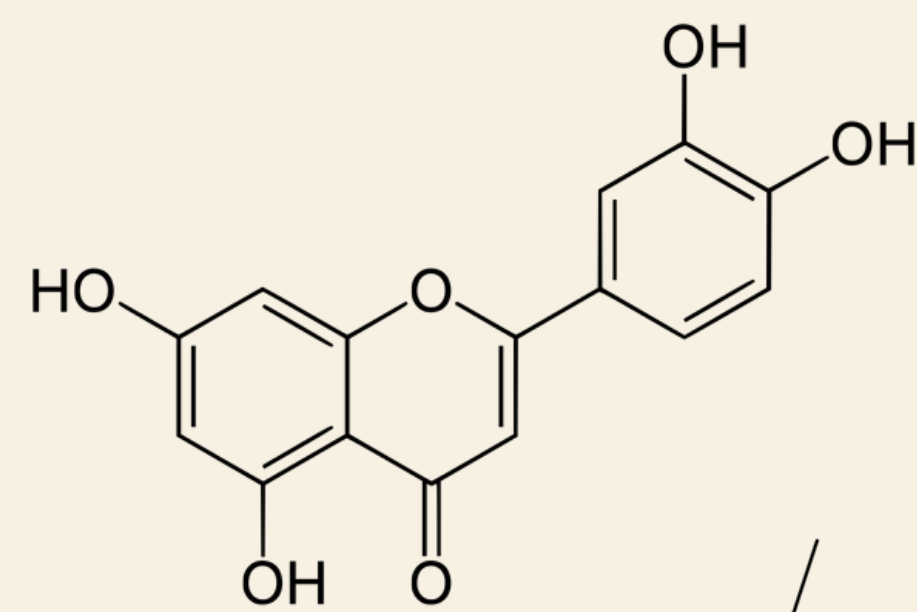


Henna-farbowanie włosów bez chemii?

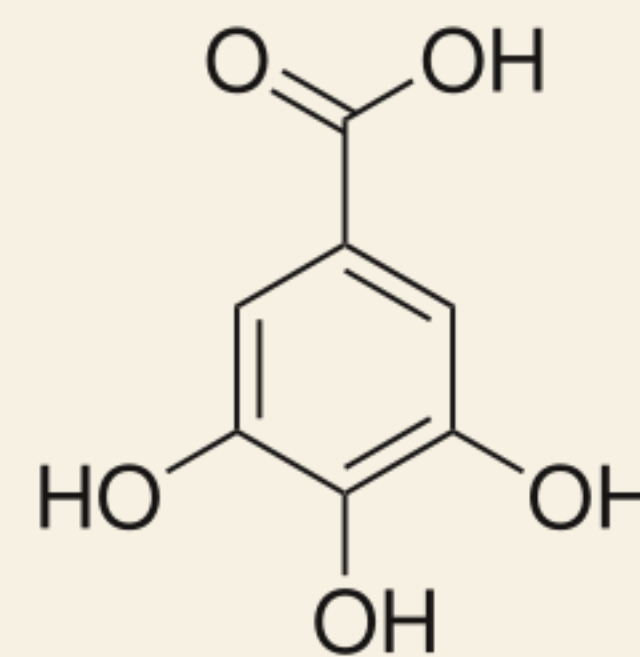
Katarzyna Gajda, Paulina Głodzik

Skład chemiczny liści

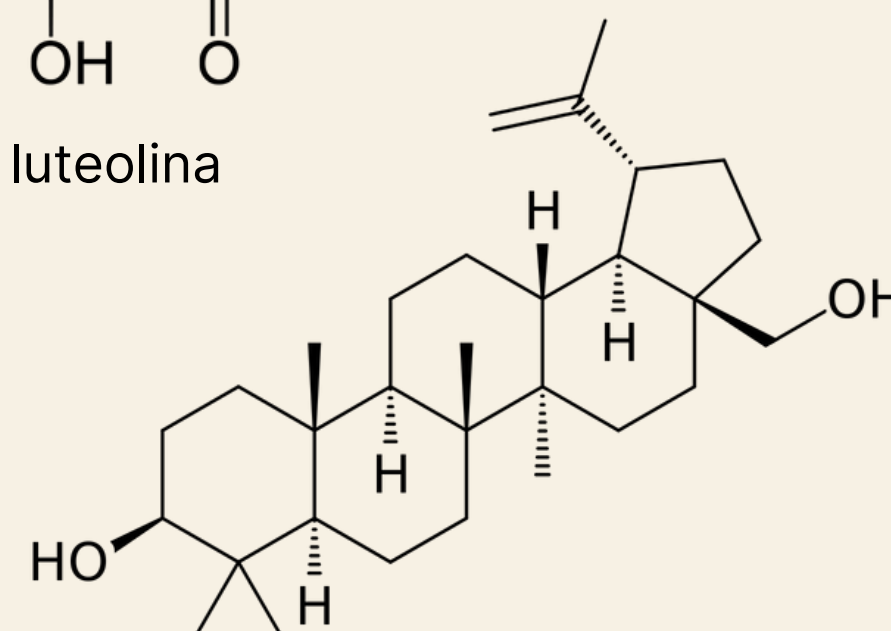
- naftochinony
- związki polifenolowe
- metale (Cu, Fe, Al)
- terpeny i terpenoidy
- flawonoidy



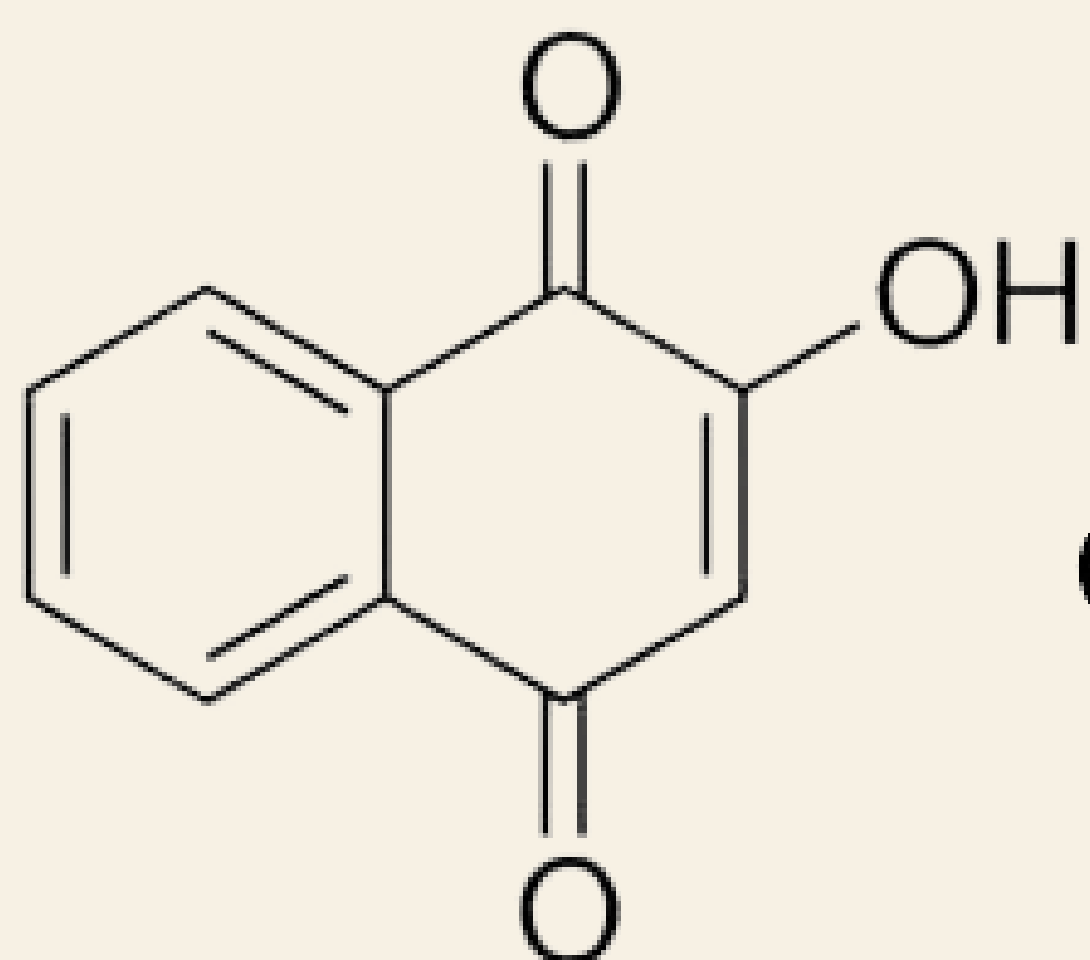
luteolina



kwasy galusowy



betulina

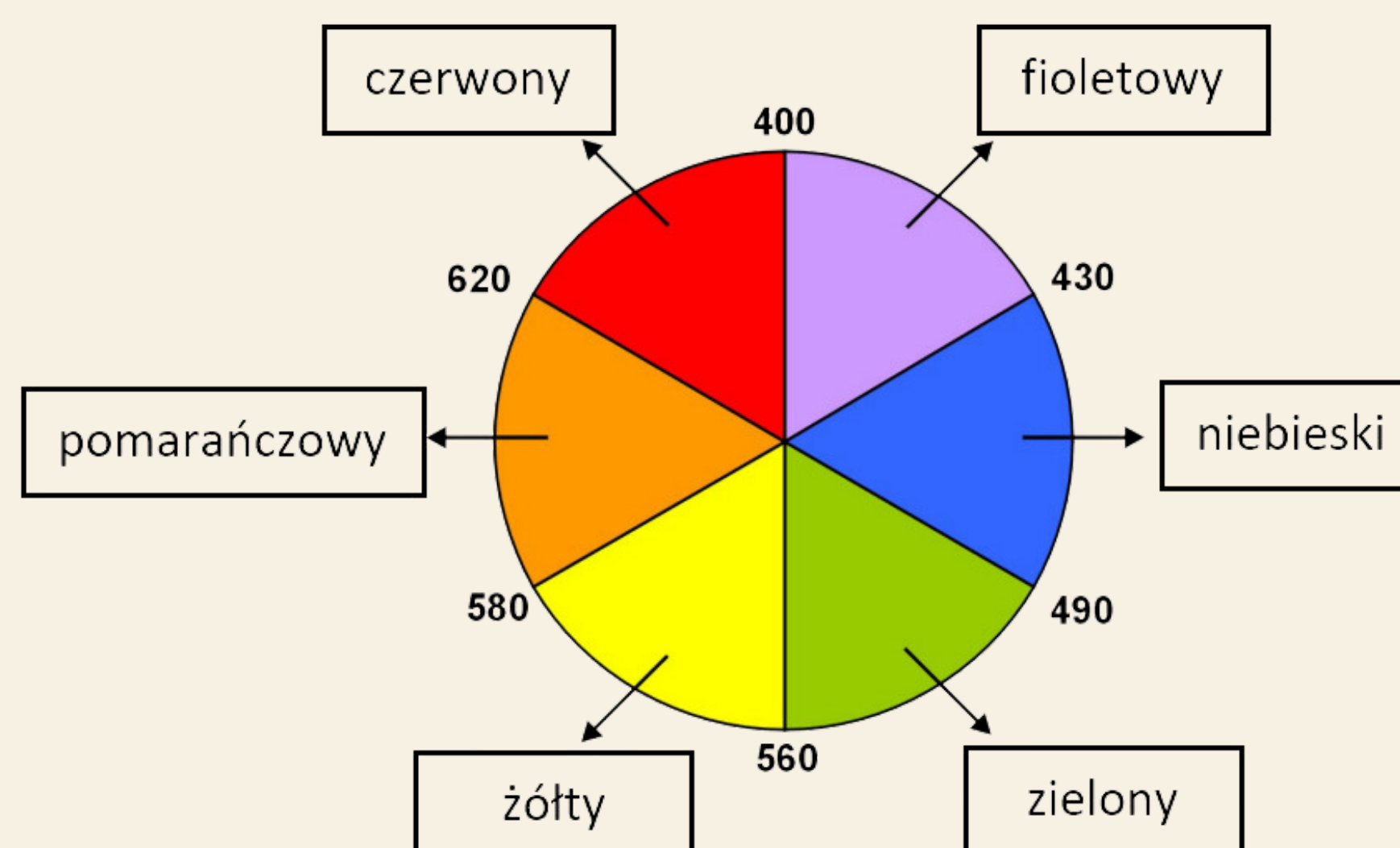


Lawson (barwnik)

Lawson to inaczej 2-hydrokso-1,4-naftochion. Jego zawartość w liściach henny wynosi 0,5-2%. Nie występuje jako wolna cząsteczka, powstaje z prekursorów (hennozoidów). Lawson jest słabym kwasem.

Właściwości absorpcyjne

Lawson wykazuje maksimum absorpcji przy 450 nm, dając pomarańczowe zabarwienie. Na końcowe zabarwienie wpływa struktura, kolor włosów, sposób przechowywania oraz wprowadzone dodatki.



Henna drogeryjna-"czysta chemia"

Drogeryjna "henna" nie zawiera w swoim składzie części roślinnej, a można dostrzec w jej składzie wiele związków chemicznych (2-metylo-1,4-benzenodiamina, węglan wapnia, nadtlenuk wodoru). Mieszanka tych związków ma za zadanie imitować barwiące działanie henny.



Proces farbowania



Przygotowanie pasty hennowej polega na łączeniu zmielonych liści z wodą o temperaturze ok. 40°C. Pastę zakwasza się zapobiegając utlenieniu barwnika, co skutkowałoby utratą zabarwienia. Powstała mieszanka farbująca wymaga pozostawienia na 2 godziny, w ciepłym miejscu w celu wydobycia barwnika. Proces farbowania opiera się na łączeniu lawsonu z białkiem włosów-keratyną.